FULL PRACTICA QUIMICA

CAPÍTULO: I
TEMA: NOMENCLATURA INORGNICA
PRODUCTO: INTERMEDIO
TIPO FULL PRACTICA: AVANZA
PROFESOR: ELISON MICHEL, CORTEZ NAVEROS

PARA LA CLASE:

01. Las fórmulas de un óxido básico y un óxido ácido, respectivamente son:
A) Cr_2O_3 ; CH
B) SO_3 ; CuO_2
C) CuO_2 ; S_3O
D) Fe_2O_3 ; SO_2
E) Al_2O_3 ; ZnO

02. Señalar la relación correcta entre la fórmula del óxido y la nomenclatura Stock correspondiente:
A) Ni_2O - óxido de níquel (II)
B) Cr_2O_3 - óxido de cromo (IV)
C) Pb_3O_4 - óxido de plomo (II)
D) Fe_2O_3 - óxido de hierro (III)
E) Fe_3O_4 - óxido de hierro (II)

03. Identifique las sustancias que no son hidróxidos
I. NaOH II. HO - NO_2 III. $B(OH)_3$
IV. $Fe(OH)_2$
A) Sólo II B) II y III C) I y III
D) I y IV E) I, III y IV

04. Indique que proposiciones son verdaderas (V) o falsas (F) según correspondan:
I. NaOH : Hidróxido de sodio
II. $Fe(OH)_3$: Hidróxido de hierro (III)
III. Se forma el hidróxido de calcio a partir de:

$$CaO_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow Ca(OH)_{2(ac)}$$

A) VVV B) VVF C) VFV
D) FFV E) FVF

05. Indicar el compuesto que tiene menor cantidad de átomos de oxígeno
A) Óxido niquélico
B) Óxido carbónico
C) Hidruro de potasio
D) Óxido sulfúrico
E) Hidróxido de Litio

06. Respecto al número de oxidación, marque la alternativa incorrecta:
I. En la fórmula F_2O el oxígeno presenta N.O. de +2
II. En la fórmula CaO_2 el oxígeno actúa con N.O. de -1
III. Los metales sólo actúan con número de oxidación positivo
IV. El N.O. de un elemento en estado libre es cero
V. Valencia y número de oxidación son lo mismo
A) I B) II C) III
D) IV E) V

07. Marque el nombre-fórmula correcta:
I. Hidróxido de hierro (III) : $Fe(OH)_2$
II. Hidruro de calcio : CaH
III. Ácido mangánico : $HMnO_4$
IV. Ácido clorhídrico : $HCl_{(g)}$
V. Peróxido de hidrógeno : H_2O_2
A) I B) II C) III
D) IV E) V

08. ¿En cuál de los siguientes pares de compuestos, el cloro y el azufre actúan con su mayor valencia?
I. HCl; H_2SO_4
II. Cl_2O_3; H_2S
III. Cl_2O_7; H_2SO_2
IV. $HClO_4$; SO_3
V. $HClO_3$; H_2SO_3
A) I B) II C) III
D) IV E) V

09. ¿Cuántos de los siguientes compuestos presentan atomicidad igual a 5?

( ) Amoniaco
( ) Óxido cloroso
( ) Peróxido de calcio
( ) Hidróxido cúprico
( ) Ácido hiposulfuroso
( ) Óxido de hierro (III)

A) 1 B) 3 C) 4
D) 5 E) 6

10. Calcular el número de oxidación promedio del átomo de carbono en las siguientes estructuras, respectivamente

I. $CH_3 - CH_2 - CH_3$
II. $H - C \equiv N$

A) -8/3; +2 B) -8; -1 C) +8/3; -2
D) -2; +2 E) -4/3; +3

CLAVES DE TAREA	
01	D
02	D
03	B
04	A
05	E
06	E
07	E
08	D
09	B
10	A